## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

05-194085

(43) Date of publication of application: 03.08.1993

(51)Int.Cl.

C30B 23/08 C01G 1/00 C01G 3/00 C30B 25/02 C30B 29/22 H01B 13/00 H01L 39/24 // H01B 12/06

(21)Application number: **04-011096** 

24.01.1992

(71)Applicant:

**FUJITSU LTD** 

(72)Inventor:

MATSUURA KATSUYOSHI ISHIMARU YOSHIYASU

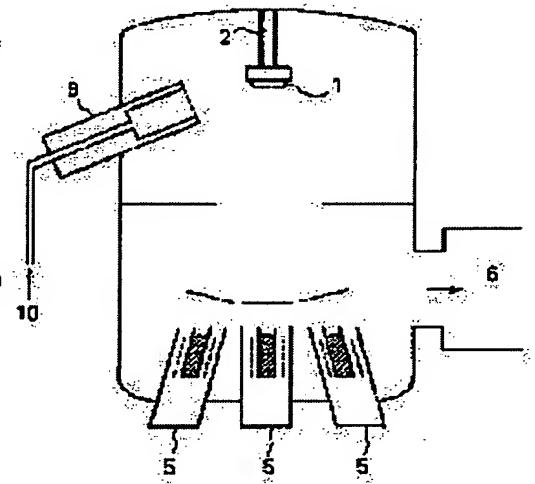
## (54) METHOD FOR FORMING THIN HIGH-TEMPERATURE SUPERCONDUCTING FILM

(57)Abstract:

(22)Date of filing:

PURPOSE: To produce a superconducting film having high critical concentration by using a gaseous mixture of ozone, nitrogen oxide, oxygen, etc., as a source for generating active oxygen free radical in the formation of a thin high—temperature superconducting film by a molecular beam epitaxial process.

CONSTITUTION: A thin SmBaCuO superconducting film is formed on a surface of an MgO single crystal substrate 1 by molecular beam epitaxy by the following procedure. A vessel is evacuated with an evacuation system 6, metal sources 5 such as Sm, Ba, Cu, etc., used as evaporation sources are heated and evaporated and the metals are supplied to the substrate 1 in the form of molecular beams. At the same time, an O2 free radical generation source 9 excited by plasma is used as a source for generating active oxygen radical as an oxidizing agent and the substrate 1 is supplied with an oxygen free radical beam consisting of ozone, N oxides (e.g. N2O and NO2), active oxygen free radical or their mixture 10 to form a thin SmBaCUO—based superconducting in film having high critical concentration on the surface of the substrate. A superconducting film having further increased critical concentration can be produced by adding a specific amount of water to the oxidizing gas used as the oxygen free radical generation source.



## LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

## (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平5-194085

(43)公開日 平成5年(1993)8月3日

(51)Int.Cl. <sup>5</sup>		識別記号		庁内整理番号	FI		技術表示箇所		
C 3 0 B	23/08	ZAA	M	9040-4G					
C 0 1 G	1/00		S	7305-4G					
	3/00	ZAA	<b>.</b>	7305-4G					
C 3 0 B	25/02	ZAA	Z	9040-4G					
	29/22	5 0 1	E	7821-4G					
					審查請求	未請求	請求項の数3(全 4 頁) 最終頁に続く		
(21)出願番号		特願平4-11096			(71)	 出願人	000005223		
							富士通株式会社		
(22)出願日		平成 4年(1992) 1月24日					神奈川県川崎市中原区上小田中1015番地		
					(72)	(72)発明者	松浦 克好		
							神奈川県川崎市中原区上小田中1015番地		
							富士通株式会社内		
					(72)	発明者	石丸 喜康		
•							神奈川県川崎市中原区上小田中1015番地		
							富士通株式会社内		
					(74)	代理人	弁理士 青木 朗 (外2名)		

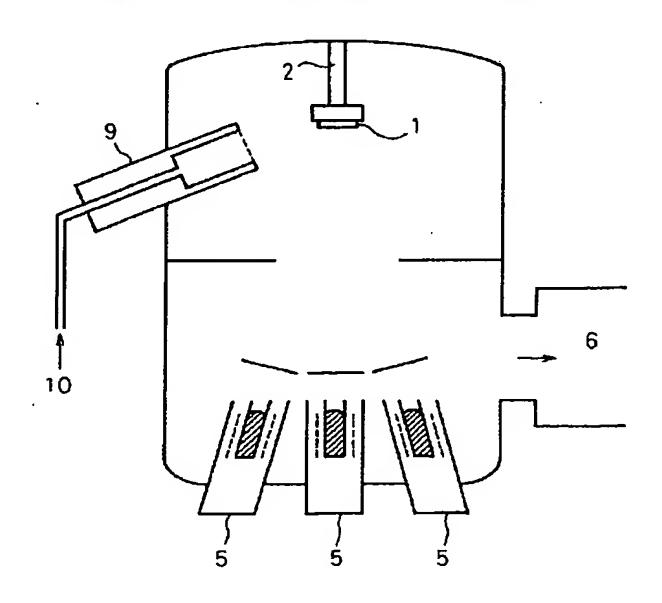
# (54) 【発明の名称 】 高温超伝導薄膜の形成方法

# (57)【要約】

【目的】 MBE法を用いた多成分系酸化物の高温超伝 導薄膜の形成方法において酸化反応を促進させることを 目的とする。

【構成】 活性な酸素ラジカル発生源として、オゾン、 窒素酸化物、酸素およびオゾンの混合ガス、又は酸素お よび窒素酸化物の混合ガスを用いるように構成する。こ の方法により高い臨界温度を有する超伝導薄膜の作成が 可能となる。

#### 酸素ラジカルビーム源を組み込んだMBE装置



1

### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 MBE法を用いて多成分系酸化物の高温超伝導薄膜を形成する方法であって、活性な酸素ラジカル発生源として、オゾン、窒素酸化物、酸素およびオゾンの混合ガス、又は酸素および窒素酸化物の混合ガスを用いることを特徴とする、前記高温超伝導薄膜の形成方法。

【請求項2】 酸素ガス又は請求項1記載のガスを、水の入ったバブラーを通して導入し、水分濃度を高めるととを特徴とする、高温超伝導薄膜の形成方法。

【請求項3】 請求項2記載の水分濃度を高めたガスを 活性な酸素ラジカルの発生源に導入することを特徴とす る、髙温超伝導薄膜の形成方法。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、髙温超伝導薄膜の形成方法に関し、更に詳しくは分子線エピタキシー(MBE)法を用いた髙温超伝導薄膜の形成方法に関する。 【0002】

【従来の技術および発明が解決しようとする課題】多成 20 分系酸化物である高温超伝導薄膜(例えば、Y系と呼ばれるYBa、Cu,〇ァ-\*)の形成方法には、大きく真空蒸着法、スパッタ法、およびCVD法の3種がある。 これらの3種の内で組成制御性に最も優れているのは真空蒸着法である。真空蒸着法の中でも、反応性蒸着法、分子線エピタキシー(MBE)法、レーザアブレーション法と分けられるが、形成される超伝導薄膜の膜質、装置の簡易性及び成膜の制御性等を考慮すると、MBE法が高温超伝導薄膜の形成に最も適した方法である。

【0003】とのMBE法を図2を参照して説明する。 図2において11は基板、12はマニピュレータ、13 は導入された酸素、14は電子ビーム加熱による蒸発 源、15は抵抗加熱による蒸発源、16は真空排気系、 17は反射高速電子線回折(RHEED)を行うための 電子銃、18はそれに伴うスクリーンである。

【0004】半導体薄膜(例えば、ガリウムヒ素)形成においても今日盛んに使われているMBE法とは、図2に示すように、金属元素を10-6Torr程度の高真空中で別々に蒸発させて分子線を発生させ、マニピュレータ2上で加熱された基板11上に成長させる方法である。高温超伝導薄膜のような酸化物薄膜を形成する場合には、10-3Torr程度の圧力で導入された酸素13によって酸化反応を行わせている。また、金属元素の蒸発源として、蒸気圧の高い金属には抵抗加熱によるもの(クヌーセンセル)15を用いるが、Y(イットリウム)のような蒸気圧の低い金属には、電子ビーム加熱14法が使用される。MBE法では各々分子線強度を測定し、蒸発速度にフィードバックすることが簡単に出来るので、超伝導膜組成の制御が容易である。

【0005】真空排気16により、蒸着源内の金属元素 50 とが可能となる。

の酸化を防ぐために、高真空下で酸化物超伝導体の成長を行うので、電子銃17を用いた反射高速電子線回折(RHEED)観察が、結晶を成長させながら、その場(in situ)で行うことが出来る。RHEEDは、試料表面にほぼ平行に電子線を入射させ、スクリーン18に回折像を得るものである。この方法により結晶の成長状態が観察でき、RHEEDのその場観察を利用すれば、高品質な薄膜が形成できる条件を容易に求められる。

【0006】以上のようにMBE法は高品質薄膜の形成が可能な方法として注目されていた。しかし、上述のようにMBE法では金属の供給源が酸化されるおそれもあり、装置を高真空下で作動させていた。このため酸素分圧を高くすることが困難であった。そこで従来の高温超伝導薄膜の形成は、主にスパッタ法、およびCVD法で行われていた。このスパッタ法およびCVD法では酸素分圧を高くすることが可能である。

【0007】しかし、MBE法では超伝導膜の酸化が余り進んでいないという欠点があるが、MBE法の多くの利点より、この方法を用いた超伝導薄膜形成が強く求められてきた。そこで、純粋オゾン、N,O,NO,などの窒素酸化物、活性酸素ラジカルなどの強力な酸化剤を使用することで、実質的な酸素分圧を上げることが可能となり、As-Grown(酸素アニール無し)で超伝導特性を示す薄膜も実現され、研究が活発に行われるようになった。しかし、得られた超伝導薄膜の臨界温度はスパッタ法などに比して十分に高くなく、より強力な酸化剤が求められている。すなわち、酸化物高温超伝導薄膜における酸化反応を促進させる方法が強く求められている。

30 [0008]

「課題を解決するための手段】本発明は、上記要望に応えることを目的としてなされたものであり、MBE法を用いて多成分系酸化物の高温超伝導薄膜を形成する方法であって、活性な酸素ラジカル発生源として、オゾン、窒素酸化物、酸素およびオゾンの混合ガス、又は酸素および窒素酸化物の混合ガスを用いることを特徴とする。【0009】本発明はこのように酸素ラジカル発生源に前記の種々のガスを用いることで酸化反応を促進させることができる。すなわち、前記のガスを用いることで酸なったができる。すなわち、前記のガスを用いることで酸まラジカルの発生効率を高めることが可能となる。しかもラジカルにならないでチャンバー内に入ったものも元々酸化力が強力なので、酸化反応を促進させることが出来る。

【0010】更に他の発明は、酸素ガス又は前記のガスを、水の入ったバブラーを通して導入し、水分濃度を高めることを特徴とする。このように水分濃度を高めることにより更に酸化反応を高めることが可能となる。つまり、水分濃度を高めることにより、水の〇H基による酸化反応が加わり、高い臨界温度を持つ超伝導膜を得ることが可能となる。

4)

【0011】更に別の発明においては、上記の水分濃度 を髙めたガスを活性な酸素ラジカルの発生源に導入する ことを特徴とする。このような方法で更に酸化反応を促 進させることが可能となる。この場合も、前記と同様に 水のOH基による酸化反応が加わることになる。以下、 更に本発明を次の実施例により説明するが、本発明がと の実施例に限定されないことはもとよりである。

### [0012]

0 . .

【実施例】図1は酸素ラジカルビーム源を組み込んだM BE装置の概略図である。反射高速電子線回折(RHE ED) 測定系を省略してあるが、9はプラズマ励起によ る酸素ラジカル発生源であり、10は酸素ラジカル発生 源に導入されるガスである。なお、図中1は基板であ り、2はマニュピレータであり、5は抵抗加熱による蒸 発源セル (クヌーセンセル) であり、6は真空排気系で ある。

【0013】との例においては、Y系超伝導体の一種で あるSmBaCu〇超伝導薄膜を作成するため、蒸着源 として金属であるSm, Ba, Cuをクヌーセンセル5 を用いて、分子線として基板1に供給した。実験に用い 20 た基板はMgO(100)単結晶基板であり、アセトン 超音波洗浄を行ったものを真空装置内で800℃のブレ ヒートを行ってクリーニングした。基板温度は、プレヒ ートを行った後に、降温して結晶成長温度680℃に保 持した。

【0014】基板1に供給する酸化剤として、酸素ラジ カルビーム源9を使用した。酸素ラジカルは、複数の微 小孔を持つアパーチャにより隔てられたRF放電室にお いて、数Torrの圧力でプラズマ励起により発生させ た。との酸素ラジカルを含んだガスは、アパーチャから 30 だMBE装置の概略図である。 基板に向かってビーム状に照射される。超伝導膜の成長 時間は60分であり、との間、各金属分子線と酸素ラジ カルビームを基板に供給した。成膜後はクヌッセンセル のシャッターを閉じ、基板加熱も停止するが、降温中に も同条件の酸素ラジカルビームのみを照射して酸化を行 った。酸素ラジカルビーム照射中の基板近傍の真空度  $d \times 4 \times 10^{-5} Torrcas$ 

【0015】酸化剤として有効な酸素ラジカルの基板に 供給される総量(flux)は、この場合、RF電力と 酸素流量に依存している。酸素ラジカルビーム源に導入 する酸化性のガス10として、オゾナイザーを通した酸 素ガスを用いた。得られた超伝導薄膜は、酸化反応が促 進されており、臨界温度は相当に高くなっていた。これ は、オゾナイザーにより酸素ガスの約10%がオゾンに 変わり、酸素ラジカルの発生効率が上昇し、さらに、オ ゾンがそのまま基板に到達しても、熱分解により酸素ラ

【0016】なお、比較のため前記装置を用い従来方法 を行った。導入するガス10として酸素ガスのみを用 い、他の条件は全て前記と同じである。酸化源に酸素ガ スを用いて得られたSmBaCu〇超伝導薄膜の臨界温 度50Kであった。これは酸素ラジカルの発生効率が数 %に過ぎず、これでは還元的雰囲気であるとも言える高 真空下においては酸化が全く不十分であることを示して いる。

ジカルを生成できるようになったためである。

### [0017]

【発明の効果】以上説明したように本発明によれば、M BE法によっても、酸素ラジカル発生源に導入するガス を工夫することにより、高い臨界温度を持つ超伝導体薄 膜を作成することが可能となる。従って、高品質で高性 能な超伝導薄膜が得られるので、デバイスへの応用が可 能となる。

#### 【図面の簡単な説明】

【図1】本発明方法の一実施例における酸素ラジカルビ ーム源を組み込んだMBE装置の概略図である。

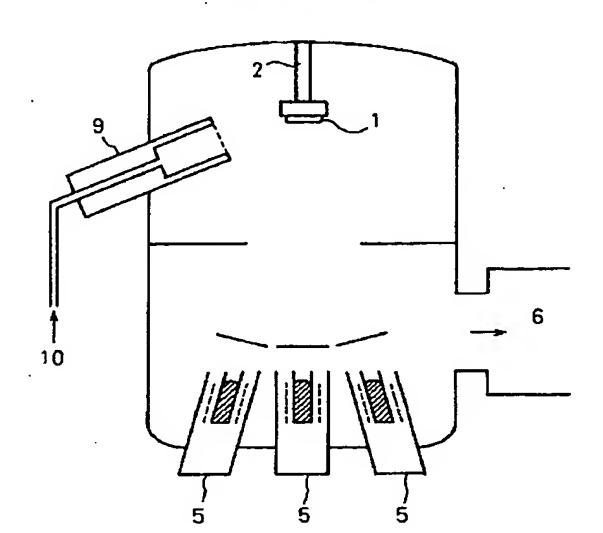
【図2】従来技術におけるRHEED測定系を組み込ん

### 【符号の説明】

- 1…基板
- 2…マニピュレータ
- 5…蒸発源セル
- 6…真空排気系
- 9…プラズマ励起による酸素ラジカル発生源
- 10…酸素ラジカル発生源に導入されるガス

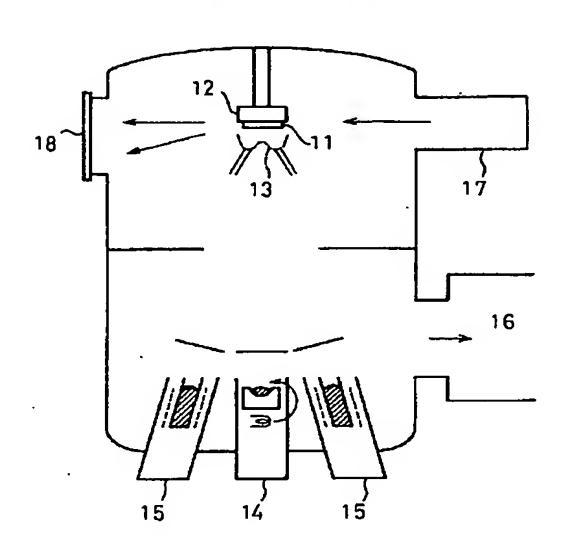
【図1】

酸素ラジカルピーム顔を組み込んだMBB装置



## 【図2】

#### 従来のMBE装置



## フロントページの続き

(51)Int.Cl. <sup>5</sup>		識別記号		庁内整理番号	FI
H01B	13/00	565	D	8936-5G	
HOIL	39/24	ZAA	В	8728-4M	
// H01B	12/06	ZAA		8936-5G	·

技術表示箇所